

## MOL KÜTLE İLİŞKİSİ

## MOL KÜTLESİ

- $H_2O$
- $H_2SO_4$
- $N_2O_5$
- $Al_2(SO_4)_3$
- $HBr$

( H:1, O:16, S:32, N:14, Al:27, Br:80)

## ÖRNEK - 1

0,3 mol  $C_6H_{12}O_6$  molekülü kaç gramdır? (C:12, O:16, H:1)

## ÖRNEK - 2

7,2 gram  $H_2O$  molekülü kaç moldür? (O:16, H:1)

## ÖRNEK - 3

18,06. $10^{23}$  tane  $HNO_3$  bileşiği kaç gramdır? (N:14, O:16, H:1, Avogadro sayısı: 6,02. $10^{23}$ )

## ÖRNEK - 4

4,2 gram N atomu içeren  $NH_3$  bileşiği kaç gramdır? (N:14, H:1)

## ÖRNEK - 5

1,2 mol atom içeren  $CO_2$  bileşiği kaç gram O atomu içerir? (O:16)

## ÖRNEK - 6

5,4 gram Al atomu içeren  $Al_2S_3$  bileşiği kaç mol atom içerir? (Al:27)

## ÖRNEK - 7

4,8 gram  $XY_n$  bileşiği 0,3 mol olduğuna göre n kaçtır? (X:12, Y:1)

## ÖRNEK - 8

12,04. $10^{22}$  tane Fe atomu içeren  $Fe_2O_3$  bileşiği 16 gram olduğuna göre bileşiğin mol ağırlığı kaçtır? (Avogadro sayısı: 6,02. $10^{23}$ )

## ÖRNEK - 9

Eşit kütlede alınan  $C_3H_8$ ,  $CO_2$  ve  $N_2O$  bileşiklerinin mol sayılarını karşılaştırınız. (C:12, O:16, H:1, N:14)

## ÖRNEK - 10

0,2 mol  $X_2O$  bileşiği 8,8 gram olduğuna göre X'in atom ağırlığı kaçtır? (O:16)

Formül alalım hocam :)

**ÖRNEK - 11**

Avogadro sayısı kadar atom içeren  $\text{CH}_4$  gazı 3,2 gramdır.

Buna göre  $\text{CH}_4$  gazının 0,4 molü kaç gramdır?

**ÖRNEK - 12**

2,4 gram He ile aynı sayıda atom içeren  $\text{CO}_2$  molekülü kaç gramdır? (C:12, O:16, He:4)

**ÖRNEK - 13**

$1,204 \cdot 10^{22}$  tane  $\text{CO}_2$  molekülü kadar atom içeren  $\text{NH}_3$  molekülü kaç gramdır? ( N:14, H:1, Avogadro sayısı:  $6,02 \cdot 10^{23}$  )

**ÖRNEK - 14**

1 mol atom içeren  $\text{XO}_3$  bileşiği 20 gram olduğuna bu bileşiğin 8 gramı kaç tane atom içerir?

**ÖRNEK - 15**

$5,6N_A$  tane atom içeren  $\text{C}_4\text{H}_{10}$  molekülü kaç gramdır? ( C:12, H:1, Avogadro sayısı:  $N_A$  )

**ÖRNEK - 16**

6 gram  $\text{H}_2$  gazının bulunduğu kaba kaç gram He gazı gönderilirse atom sayısı 2 katına çıkar? (H:1, He:4)

**ÖRNEK - 17**

Basit formülü  $\text{CH}_2\text{O}$  olan bileşiğin 0,3 molü 54 gram olduğuna göre bileşiğin molekül formülü nedir? (C:12, O:16, H:1)

**ÖRNEK - 18**

1,2 şer mol C atomu içeren  $\text{C}_2\text{H}_4$  ve  $\text{C}_3\text{H}_8$  molekül karışımı kaç gramdır? (C:12, H:1)

**ÖRNEK - 19**

Avogadro sayısı kadar atom içeren  $\text{NH}_3$  kaç gramdır? (N:14, H:1)

**ÖRNEK - 20**

$2,4 \cdot 10^{22}$  tane  $\text{SO}_3$  molekülü kaç gram O atomu içerir? (O:16, Avogadro sayısı:  $6 \cdot 10^{23}$  )